



NITRATE DE SODIUM

NaNO₃

50

1498

Syn. Azotate de sodium.
Angl. Sodium nitrate.
All. Natriumnitrat, Salpetersaures Natrium.

1 0 1 0 0

Ho	147
INRS	—
KB	N16
Sax	1049
	1114

DESCRIPTION

Produit solide : Cristaux incolores et inodores, assez réactifs.
Totalement soluble dans l'eau. Se dissout avec refroidissement.
Solide plus lourd que l'eau. Réaction neutre. Non corrosif.
Utilisé en pyrotechnie (flamme jaune).

DANGERS

Le produit ne brûle pas, mais est **comburant**.

Produit toxique par ingestion. (Troubles gastro-intestinaux).

Se décompose à la chaleur, avec dégagement d'oxygène, gaz **comburant**.
Les gaz d'incendie sont IRRITANTS. (Oxydes d'azote).

Attention : Vêtements, chiffons, sciure, papier, feuilles mortes, etc... souillés par du nitrate sont facilement inflammables.

Forme des mélanges très **inflammables** voire explosifs avec : charbon, soufre, phosphore, aluminium, magnésium et zinc en poudre, acétate de sodium, trichloréthylène... ainsi qu'avec tous les solides inflammables ou réducteurs.

FEU

Extinction : EAU, puis selon le produit qui brûle. **Refroidir** le contenant.
Décomposition possible. Gaz d'incendie toxiques. Evacuer la zone.

MATÉRIEL

Lunettes, gants, bottes, pantalon ou tablier plastique.

Si nécessaire : combinaison « légère », filtre à poussière.

En cas d'incendie : Appareils respiratoires.

(Solution : Pompe : « Polyprop. » ; Tuyau : « EPR »). (Filtre : Poussière P2 // **feu** : GRIS B st).

DÉVERSEMENT

Terre : Récupérer le produit solide. Le nitrate souillé sera stocké à part dans de l'eau.
Attention : Comburant. Laver le reste à grande eau.

Eau : (Pollution).

INTOXICATION

Contact : Retirer les vêtements souillés et les mettre tremper. Rincer la peau et les yeux à grande eau. **Ingestion** : Médecin.

Respiration des gaz d'incendie : Repos, oxygène. Médecin.
(Effets retardés possibles)

Constantes

PF : 308°C / d solide : 2,26 / Sol. eau : 883 g/l /
T décomp. : O₂ ↗ 360°C // NO_x ↗ 750°C / VME : — / No CAS : 7631-99-4 /
NaNO₃ / PM : 85